



10 Rec

CT/PTC

20 DEC 2004

REC'D 08 SEP 2003

WIPO

PCT

# BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

## COPIE OFFICIELLE

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 24 JUIN 2003

Pour le Directeur général de l'Institut  
national de la propriété industrielle  
Le Chef du Département des brevets

**DOCUMENT DE PRIORITÉ**

**PRÉSENTÉ OU TRANSMIS  
CONFORMÉMENT À LA  
RÈGLE 17.1.a) OU b)**

Martine PLANCHE

INSTITUT  
NATIONAL DE  
LA PROPRIÉTÉ  
INDUSTRIELLE

SIEGE  
26 bis, rue de Saint Petersburg  
75800 PARIS cedex 08  
Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04  
Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23  
www.inpi.fr



26 bis, rue de Saint Pétersbourg  
75800 Paris Cedex 08  
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 94 86 54

**BREVET D'INVENTION**  
**CERTIFICAT D'UTILITÉ**  
Code de la propriété intellectuelle - Livre VI



REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 1/2

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

08 540 W / 260999

<b>REMISE DES PIÈCES</b> DATE <b>21 JUIN 2002</b> LIEU <b>75 INPI PARIS</b> N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE PAR L'INPI <b>21 JUIN 2002</b> Vos références pour ce dossier (facultatif) <b>B0441FR</b>		<b>1 NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE À QUI LA CORRESPONDANCE DOIT ÊTRE ADRESSÉE</b> Cabinet SUEUR & L'HELGOUALCH 109, boulevard Haussmann 75008 PARIS	
<b>Confirmation d'un dépôt par télécopie</b> <input type="checkbox"/> N° attribué par l'INPI à la télécopie			
<b>2 NATURE DE LA DEMANDE</b>		<b>Cochez l'une des 4 cases suivantes</b>	
Demande de brevet		<input checked="" type="checkbox"/>	
Demande de certificat d'utilité		<input type="checkbox"/>	
Demande divisionnaire		<input type="checkbox"/>	
Demande de brevet initiale		N°	Date
ou demande de certificat d'utilité initiale		N°	Date
Transformation d'une demande de brevet européen <i>Demande de brevet initiale</i>		<input type="checkbox"/> N°	Date
<b>3 TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum)</b> Matériau à conduction ionique renforcé, son utilisation dans les électrodes et les électrolytes.			
<b>4 DÉCLARATION DE PRIORITÉ OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE LA DATE DE DÉPÔT D'UNE DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE</b>		Pays ou organisation Date N° Pays ou organisation Date N° Pays ou organisation Date N° <input type="checkbox"/> S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»	
<b>5 DEMANDEUR</b>		<input type="checkbox"/> S'il y a d'autres demandeurs, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»	
Nom ou dénomination sociale		Institut National Polytechnique de Grenoble	
Prénoms			
Forme juridique		Etablissement Public à caractère scientifique, culturel et professionnel	
N° SIREN			
Code APE-NAF			
Adresse	Rue	46, avenue Félix Viallet	
	Code postal et ville	38031	GRENOBLE
Pays		FRANCE	
Nationalité		Française	
N° de téléphone (facultatif)			
N° de télécopie (facultatif)			
Adresse électronique (facultatif)			

REMISE DES PIÈCES DATE <b>21 JUIN 2012</b> LIEU <b>75 INPI PARIS</b> N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI <b>0207746</b>		DB 540 VI / 260899	
<b>Vos références pour ce dossier :</b> <i>(facultatif)</i>		B0441FR	
<b>6 MANDATAIRE</b>			
Nom			
Prénom			
Cabinet ou Société		Cabinet SUEUR & L'HELGOUALCH	
N° de pouvoir permanent et/ou de lien contractuel			
Adresse	Rue	109, boulevard Haussmann	
	Code postal et ville	75008	PARIS
N° de téléphone <i>(facultatif)</i>		01.53.30.26.30.	
N° de télécopie <i>(facultatif)</i>		01.53.30.26.39.	
Adresse électronique <i>(facultatif)</i>		sueur@compuserve.com	
<b>7 INVENTEUR (S)</b>			
Les inventeurs sont les demandeurs <input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non Dans ce cas fournir une désignation d'inventeur(s) séparée			
<b>8 RAPPORT DE RECHERCHE</b>		Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)	
Établissement immédiat ou établissement différé <input checked="" type="checkbox"/> Établissement immédiat <input type="checkbox"/> Établissement différé			
Paiement échelonné de la redevance <input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non		Paiement en trois versements, uniquement pour les personnes physiques	
<b>9 RÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES</b>		Uniquement pour les personnes physiques <input type="checkbox"/> Requête pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) <input type="checkbox"/> Requête antérieurement à ce dépôt (joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence) :	
Si vous avez utilisé l'imprimé «Suite», indiquez le nombre de pages jointes			
<b>10 SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire) Yvette SUEUR (CPI 92-1232)		<b>VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI</b>	

La présente invention concerne un matériau solide à conduction ionique renforcé par un matériau cellulosique ou une chitine, qui peut être utilisé comme électrolyte d'une batterie, d'une pile à combustible, d'un supercondensateur  
5 ou d'un dispositif électrochrome, ou comme constituant d'une électrode composite.

Dans un générateur dans lequel l'électrolyte est un film d'un matériau constitué par un sel facilement dissociable dissous dans un solvant polymère non plastifié,  
10 la diminution de la résistance interne du générateur peut être obtenue soit par une augmentation de la conductivité ionique de l'électrolyte polymère, soit par une diminution de l'épaisseur du film d'électrolyte. Les deux moyens précités sont antinomiques du fait que la conductivité  
15 ionique impose le choix de matrices polymères fonctionnelles permettant la dissolution du sel, la solvatation et la mobilité des ions. Les matrices polymères doivent de ce fait avoir le degré de cristallinité le plus faible possible dans la gamme des températures d'utilisation. Or une diminution  
20 du degré de cristallinité d'un polymère s'accompagne généralement d'une diminution de la tenue mécanique. Dans un électrolyte polymère, les chaînes macromoléculaires assurent la mobilité des anions et des cations. La mobilité des espèces ioniques augmente lorsque le degré de cristallinité  
25 et la température de transition vitreuse diminuent. Il apparaît ainsi qu'il est difficile d'optimiser les propriétés d'un électrolyte polymère.

Différentes solutions ont été envisagées pour améliorer la tenue mécanique de la matrice polymère. Ainsi on a  
30 diminué le degré de cristallinité du solvant polymère, notamment par utilisation de comonomères autres que l'oxyde d'éthylène [F. Alloin, et al., Electrochimica Acta, 40, 2269 (1995)] On a également utilisé une matrice polymère réticulée [F. Alloin, et al., J. of Electrochem. Soc., 141,  
35 7,1915 (1994)]. On a également introduit dans la matrice polymère des charges sous forme de poudre ou de fibres (fibre de verre, de carbone, kevlar, alumine, silice). L'alumine et la silice n'apportent une amélioration que

lorsque l'on utilise des oligomères. Les fibres de verre, de carbone ou de kevlar améliorent la tenue mécanique, mais ne permettent pas l'élaboration de films minces.

On connaît en outre l'utilisation de cellulose pour  
5 renforcer des polymères.

Par exemple, WO95/23824 décrit des matériaux composites constitués par des microfibrilles de cellulose dispersées dans une matrice polymère. Une dispersion aqueuse de microfibrilles est utilisée pour la préparation d'un latex  
10 renforcé. Dans les dispersions aqueuses, les microfibrilles jouent le rôle d'agent épaississant. Ces dispersions aqueuses sont utiles pour les peintures, les encres, les vernis, les compositions pour colles aqueuses et les revêtements de sol.

15 US-5,964,983 décrit la préparation de microfibrilles de cellulose notamment à partir de parenchyme (pulpe de betterave, de fruits et de légumes) ou de bois. L'une des propriétés citées pour les microfibrilles est leur aptitude à former des films et à renforcer d'autres matériaux,  
20 notamment des latex ou des composés thermoplastiques ou de l'acétate de cellulose. Ces microfibrilles sont utilisées comme agent épaississant pour des produits alimentaires ou pour des produits cosmétiques, comme agent améliorant l'opacité et l'uniformité du papier, ou comme agent  
25 améliorant la tenue mécanique du papier.

FR-2, 743,371 décrit une matrice polymère renforcée par des microfibrilles de cellulose enrobées par du polypyrrole. Des latex renforcés par dispersion des microfibrilles enrobées dans un milieu aqueux sont utilisés pour préparer  
30 des films composites qui sont résistifs ou capacitifs suivant la teneur en microfibrilles de cellulose enrobées. Les microfibrilles de cellulose enrobées présentent en outre une conductivité électronique inhérente au polypyrrole et cette propriété est transférée aux matériaux composites qui  
35 les contiennent.

WO97/12917 décrit l'utilisation de microfibrilles de cellulose comme charge de renfort ou comme agent structurant d'un matériau composite, notamment pour des matrices

polymères telles que les esters de cellulose (par exemple l'acétate de cellulose) et les polymères biodégradables tels que le polyhydroxybutyrate et le polyhydroxyvalérate.

EP-859011 décrit un procédé pour l'obtention de  
5 microfibrilles de cellulose cationiques ou leurs dérivés solubles, par réaction avec un sel d'ammonium quaternaire. Les composés ainsi obtenus peuvent être utilisés comme agent épaississant dans le domaine des peintures, des cosmétiques, dans l'industrie chimique, comme agent filmogène en pape-  
10 terie, comme agent floculant dans le traitement des eaux.

FR-2,784,107 décrit la préparation de microfibrilles de cellulose modifiée en surface, et leur utilisation comme agent texturant ou charge de renfort. Les microfibrilles sont utilisées pour renforcer des matériaux thermoplasti-  
15 ques, des matériaux thermodurcissables ou des élastomères réticulés ou non. Les matériaux renforcés peuvent être utilisés pour l'élaboration d'un séparateur de batterie.

Le but de la présente invention est de fournir un matériau présentant une conduction ionique élevée, apte à  
20 former des films ayant une bonne tenue mécanique, ledit matériau étant particulièrement intéressant pour l'élaboration de l'électrolyte d'une batterie, d'une pile à combustible, d'un supercondensateur ou d'un dispositif électrochrome, ou comme constituant d'une électrode composite.

25 Le matériau à conduction ionique selon la présente invention comprend une matrice polymère, au moins une espèce ionique et au moins un agent de renforcement. Il est caractérisé en ce que :

- la matrice polymère est un polymère solvatant présentant  
30 éventuellement un caractère polaire, un polymère non solvatant portant des groupements ioniques acides, ou un mélange d'un polymère solvatant ou non et d'un liquide polaire aprotique ;
- l'espèce ionique est soit un composé ionique choisi  
35 parmi les sels et les acides, ledit composé étant en solution dans la matrice polymère, soit un groupement ionique anionique ou cationique fixé par liaison

covalente sur le polymère, soit une association des deux ;

- l'agent de renforcement est un matériau cellulosique ou une chitine.

5 Lorsque l'agent de renforcement est un matériau cellulosique, on préfère tout particulièrement les monocristaux de cellulose généralement désignés par whiskers de cellulose, et les micro-fibrilles de cellulose.

La teneur en agent de renforcement du matériau  
10 composite est comprise entre 0,5% et 70% en poids, de préférence entre 1% et 10% en poids.

Lorsque la matrice polymère est constituée par un polymère solvatant, ledit polymère peut être choisi parmi les polymères solvatants réticulés ou non réticulés, qui  
15 portent éventuellement des groupes ioniques greffés. Un polymère solvatant est un polymère qui comporte des unités solvatantes contenant au moins un hétéroatome choisi parmi le soufre, l'oxygène, l'azote et le phosphore. A titre d'exemple de polymères solvatants, on peut citer :

- 20 - les homopolymères de type polyéther choisis parmi les poly(oxyéthylène), les poly(oxypropylène), les poly(oxytriméthylène), les poly(oxytétraméthylène) et les poly(oxyméthylène)(oxyéthylène), lesdits homopolymères ayant une structure linéaire, une structure en peigne, une  
25 structure en étoile ou une structure en dendrimères ;
- les copolymères à bloc ou les copolymères greffés du type polyéther, formant ou non un réseau. Parmi ces copolymères à blocs, on peut citer ceux dans lesquels certains blocs portent des fonctions qui ont des  
30 propriétés rédox et/ou certains blocs possèdent des groupements réticulables ;
- les copolymères statistiques, aléatoires ou alternés contenant des unités récurrentes oxyalkylène, formant ou non un réseau. Parmi les unités oxyalkylène, on peut  
35 citer l'unité oxyéthylène, l'unité oxypropylène, l'unité 2-chlorométhoxyéthylène, et l'unité oxyéthylèneoxy-méthylène, qui proviennent respectivement de l'ouverture de cycle de l'oxyde d'éthylène, de l'oxyde de propylène,

de l'épichlorhydrine et du dioxolane et qui sont particulièrement préférées. On peut citer en outre les unités oxyalkénylène qui proviennent de l'ouverture de cycle de l'époxyhexène, du vinylglycidyl éther, de l'allylglycidyl éther, d'acrylate de glycidyle ou méthacrylate de glycidyle ;

- les polyphosphazènes et les polysiloxanes porteurs de ramifications oligoéther ;
- les polycondensats linéaires préparés par exemple par réaction de Williamson entre des polyéthylène glycol et du dichlorométhane. De tels polycondensats sont décrits notamment par J.R. Craven et al. *Macromol. Chem. Rapid Comm.*, 1986, 7, 81 ;
- les réseaux de polyéthylène glycol réticulé par des isocyanates ou les réseaux obtenus préparés à partir de polycondensats portant des groupements réticulables, tels que des doubles ou des triples liaisons, par exemple par une réaction de Williamson avec une dihalogénure insaturée tel que décrit par F. Alloin, et al., *J. of Electrochem. Soc.* 141,7, 1915 (1994) ;
- les réseaux préparés par réaction de polyéthylène glycol modifié par des fonctions amines terminales comme les produits commerciaux Jeffamine® et des isocyanates.

La matrice polymère peut être constituée par un polymère non-solvant, polaire ou non, portant des groupes ioniques acides. Comme exemples de tels polymères, on peut citer les polymères qui portent des groupes alkylsulfoniques ou des groupes arylsulfoniques (par exemple les polysulfones sulfonées ou les polyétheréthercétones sulfonées), les polymères qui portent des groupes perfluorosulfoniques (par exemple le Nafion®) ou des groupes perfluorocarboxyliques. Une matrice polymère à groupe ioniques acides peut être utilisée à l'état hydraté ou sous forme d'une solution molaire dans un mélange eau-alcool.

La matrice polymère peut en outre être constituée par un mélange de polymère, solvant ou non, et d'un liquide polaire aprotique. Le liquide polaire aprotique peut être choisi par exemple parmi les éthers linéaires et les éthers



cycliques, les acétals linéaires et les acétals cycliques, les carbonates linéaires et les carbonates cycliques, les esters, les nitriles, les dérivés nitrés, les amides, les sulfones, les sulfolanes, les alkylsulfamides et les hydrocarbures partiellement halogénés. A titre d'exemple, on peut citer le diéthyléther, le diméthoxyéthane, les glymes, le tétrahydrofurane, le dioxolane, le dioxane, le diméthyl-tétrahydrofurane, le formiate de méthyle ou d'éthyle, le carbonate de propylène ou d'éthylène, les carbonates d'alkyle, les butyrolactones, l'acétonitrile, l'isobutyronitrile, le pivalonitrile, le benzonitrile, le nitrométhane, le nitrobenzène, la diméthylformamide, la diéthylformamide, la N-méthylpyrrolidone, la diméthylsulfone, la tétraméthylène sulfone et les tétraalkylsulfonamides ayant de 5 à 10 atomes de carbone, les urées cycliques. Le liquide polaire peut être un mélange de plusieurs solvants liquides miscibles. Lorsque le polymère est solvatant, il est choisi parmi ceux qui sont définis ci-dessus. Lorsque le polymère est non solvatant ou peu solvatant, il est choisi de préférence parmi les polymères possédant des groupes polaires et comprenant des unités contenant au moins un hétéroatome choisi parmi le soufre, l'azote, l'oxygène, le phosphore, le bore, le chlore et le fluor, par exemple les polymères qui contiennent principalement des unités dérivées du méthacrylonitrile, de l'acrylonitrile, du fluorure de vinylidène, de la N-vinylpyrrolidone, du vinyl imidazole, d'acrylates et de méthacrylates d'alkyle, de vinylsulfones ou de chlorure de vinyle. La teneur en liquide aprotique polaire dans la matrice polymère peut varier dans un large intervalle. Elle est de préférence telle que la teneur en liquide dans le matériau à conduction ionique soit comprise entre 5 et 98%, de préférence entre 30 et 90% en poids. Dans ce cas, la concentration en sel dans le liquide est entre 0,2 et 5 mole/litre, de préférence entre 0,8 et 1,2 mole/litre.

Les composés ioniques sont choisis parmi les sels de métaux alcalins, les sels de métaux alcalino-terreux, les sels de métaux de transition, les sels de terres rares et les sels de cations organiques ou organo-métalliques, ainsi

que parmi les acides minéraux ou organiques. On préfère les sels et les acides dont l'anion a un caractère nucléophile le plus faible possible, c'est-à-dire les acides forts et leurs sels. On peut citer à titre d'exemple, l'acide perchlorique, l'acide phosphorique, les acides perfluorosulfoniques (notamment l'acide triflique), l'acide trifluorosulfonylimidure, l'acide tris(perfluorosulfonyl)méthane, les acides perfluorocarboxyliques, les acides arylsulfoniques, les perfluorosulfonimides, les arylsulfonimides, ainsi que  
10 leurs sels.

Lorsque le matériau à conduction ionique de l'invention est destiné à être utilisé pour l'élaboration d'une électrode composite d'une batterie, il contient en outre un matériau conducteur électronique et un matériau d'insertion.  
15 Le matériau conducteur électronique peut être du carbone, sous forme de tissu ou de poudre, par exemple le noir d'acétylène. Le matériau conducteur électronique peut être un polymère conducteur électronique intrinsèque tel que le polyacétylène, le polypyrrole, le polythiophène, le  
20 polyparaphénylène vinylène, la polyaniline, ou un mélange d'un polymère conducteur électronique intrinsèque et de noir d'acétylène. Le matériau conducteur électronique peut en outre être un polymère à conduction mixte, c'est-à-dire ionique et électronique, utilisé seul ou avec du carbone. Le  
25 matériau d'insertion peut en outre être un oxyde d'un métal (choisi par exemple parmi le cobalt, le nickel, le manganèse, le vanadium et le titane) ou un phosphate de fer ou un composé graphitique.

Lorsque le matériau selon l'invention est utilisé pour  
30 l'élaboration d'une électrode composite de pile à combustible, il contient en outre un conducteur électronique (qui peut être de même nature que précédemment) et une matière active agissant comme catalyseur, par exemple le platine ou un alliage de platine tel que platine/ruthénium.

35 Un matériau à conduction ionique selon l'invention peut contenir en outre les additifs conventionnels, par exemple des charges minérales ou organiques telles que par exemple de la silice de grade batterie.

Les matériaux de l'invention sont préparés à partir d'un agent de renforcement choisi parmi les matériaux cellulosiques et les chitines, d'un polymère ou de précurseurs d'un polymère portant ou non des groupements ioniques, et éventuellement d'un composé ionique.

Pour la préparation d'un matériau renforcé par un composé cellulosique, on utilise avantageusement des microfibrilles de cellulose ou des whiskers de cellulose.

Les whiskers de cellulose peuvent être obtenus à partir du tunicier *Microcosmus Fulcatus*, qui est un animal marin méditerranéen d'un diamètre total compris entre 5 et 10 cm avec une tunique de cellulose d'épaisseur 1 cm.

Les micro-fibrilles de cellulose peuvent être obtenues à partir de résidus de pulpe de betteraves, déchets de l'industrie agroalimentaire, par des traitements chimiques et physiques tels que décrits par A. Dufresne, et al., [Appl. Polym. Sci., 64, 1185-94, (1997)].

Une chitine est un biopolymère analogue à la cellulose, présent à l'état naturel, notamment dans des champignons, des levures, des invertébrés marins et des arthropodes.

Le matériau composite selon l'invention peut être obtenu selon différents modes de réalisation, suivant la nature de la matrice polymère et suivant qu'elle porte ou non des groupements ioniques.

Selon un premier mode de préparation, on met en contact l'agent de renforcement avec le polymère en solution ou sous forme de latex en suspension, ou avec des précurseurs du polymère (oligomères ou monomères). Le réseau d'agent de renforcement se forme ensuite dans le matériau.

Dans une première variante du premier mode de réalisation, on mélange un polymère solvatant linéaire avec une dispersion d'agent de renforcement dans l'eau ou dans un mélange eau-solvant organique, on évapore l'eau et le solvant et l'on obtient un film de polymère renforcé par un réseau d'agent de renforcement. Parmi les polymères utilisables comme produit de départ, on peut citer en particulier un polymère linéaire tel que le poly(oxyéthylène) POE ou le poly(oxypropylène) POP, ou un copolymère linéaire tel que

POE-co-PECH (polyépichlorhydrine) ou POE-co-POP, ou un polymère linéaire qui comprend des groupements ioniques greffés.

Dans une deuxième variante du premier mode de réalisation, on mélange un prépolymère à l'état non réticulé avec une dispersion d'agent de renforcement dans l'eau ou dans un mélange eau-solvant organique, on évapore l'eau et le solvant et l'on obtient un film de polymère renforcé par un réseau d'agent de renforcement. La réticulation du prépolymère peut être effectuée ensuite en soumettant le matériau à un traitement approprié. L'amorceur de réticulation a été ajouté soit à la dispersion initiale, soit après élimination de l'eau et du solvant. Comme exemple de prépolymère, on peut citer en particulier un copolymère d'oxyde d'éthylène et d'allyl-glycidyl éther à l'état non réticulé.

Dans une troisième variante du premier mode de réalisation, on introduit un ou plusieurs monomères et un amorceur approprié dans une dispersion d'agent de renforcement dans l'eau ou dans un mélange eau-solvant organique, on évapore l'eau et le solvant et l'on soumet le matériau obtenu à un traitement approprié pour former un polymère linéaire ou un réseau tridimensionnel.

Dans une quatrième variante, on met en forme le polymère fondu renforcé à partir d'un lyophilisat associant intimement le polymère et l'agent de renforcement.

Dans les quatre variantes ci-dessus,

- le sel conférant la conduction ionique peut être introduit en mettant en contact le matériau obtenu avec une faible quantité de solution concentrée en sel qui provoquer un gonflement de la matrice polymère ;
- le sel conférant la conduction ionique peut être introduit avec le polymère ou le précurseur de polymère sous forme d'une solution aqueuse.
- Lorsque l'agent de renforcement utilisé est soluble ou dispersible dans un solvant organique, il peut être mis en contact avec le polymère ou le précurseur de polymère sous forme d'une solution ou d'un lyophilisat contenant en outre le sel. Par exemple, une cellulose peut être rendue

soluble par traitement des groupes hydroxyles. Ce traitement des groupes hydroxyles peut être par exemple une cyanoéthylation à l'aide d'un composé portant des groupes acrylonitriles, ou une estérification par un acide carboxylique, ou une éthérification, ou une silylation à l'aide du chlorotriméthylsilyle.

- Lorsque le polymère comprend des groupements ioniques en quantité suffisante, il n'est pas indispensable d'introduire un sel dans le matériau composite.

Dans une cinquième variante du premier mode de réalisation, on mélange un polymère polaire non solvatant linéaire avec une dispersion d'agent de renforcement dans l'eau ou dans un mélange eau-solvant organique contenant éventuellement un sel, on évapore l'eau et le solvant et l'on obtient un film de polymère renforcé par un réseau d'agent de renforcement. Parmi les polymères utilisables comme produits de départ, on peut citer les homopolymères ou les copolymères de méthacrylonitrile ou de fluorure de vinylidène. Après évaporation de l'eau et de l'éventuelle solvant organique et formation d'un film, on obtient un électrolyte polymère qui peut être utilisé à l'état sec ou que l'on peut faire gonfler par des liquides aprotiques polaires tels que par exemple les carbonates cycliques et acycliques, la gamma butyrolactone et la tétraéthylsulfonamide, ou par un électrolyte liquide contenant un ou plusieurs des solvants précités et un sel.

Selon un second mode de réalisation, on prépare un réseau d'agent de renforcement, puis on fait pénétrer le matériau polymère dans ledit réseau ou l'on élabore le matériau polymère au sein du réseau. Dans ce mode de réalisation, on forme un réseau d'agent de renforcement, puis on imprègne ce réseau par la matrice polymère élaborée au préalable sous forme solide, ou par un polymère sous forme liquide ou en solution dans un solvant, ou par des monomères précurseurs sous forme liquide ou en solution dans un solvant, ou par un mélange liquide d'un polymère et de monomères. Dans les différentes variantes, le polymère et/ou

le précurseur de polymère contiennent éventuellement un composé ionique.

Le réseau d'agent de renforcement est obtenu par évaporation d'une suspension d'agent de renforcement dans l'eau, dans un mélange d'eau et de solvant organique, ou dans un solvant organique, l'agent de renforcement étant sous forme de monocristaux (whiskers) ou microfibrilles.

Dans le second mode de réalisation, l'imprégnation du réseau cellulosique par le polymère peut être effectuée selon plusieurs variantes.

Selon une première variante, l'imprégnation est faite par pressage à chaud. On prépare la matrice de polymère ou de prépolymère contenant un sel et/ou des groupements ioniques fixés par liaison covalente sous forme de film, puis l'on met en contact ledit film avec un réseau d'agent de renforcement sous forme de feuille et on soumet l'ensemble à un pressage à chaud. Si l'on utilise un prépolymère, on effectue ensuite un traitement de réticulation.

Selon une deuxième variante du second mode de réalisation, l'imprégnation est faite par une solution de polymère. On imprègne une feuille constituée par un réseau d'agent de renforcement par une solution d'un polymère ou d'un complexe polymère / sel, puis on évapore le solvant. Suivant que la solution de polymère contient un polymère linéaire, ou un prépolymère, on effectue après imprégnation de la feuille d'agent de renforcement, un traitement approprié en vue de réticuler le polymère.

Selon une troisième variante du second mode de réalisation, l'imprégnation est faite par une solution de monomère. On imprègne une feuille constituée par un réseau d'agent de renforcement par un monomère précurseur du polymère souhaité sous forme liquide ou sous forme d'une solution dans un solvant, éventuellement en présence d'un composé ionique, puis on évapore le solvant. On effectue ensuite, après imprégnation de la feuille d'agent de renforcement, un traitement approprié en vue de polymériser le monomère.

Dans ce mode de réalisation consistant à mettre en contact le polymère ou un précurseur du polymère avec une

feuille constituée par un réseau d'agent de renforcement, on peut ajouter aux compositions utilisées pour l'imprégnation, un polymère linéaire de haute masse comme le POE ou le POP, ce qui, après la post-polymérisation conduira à un mélange  
5 (compatible ou non) composite ou à un réseau semi-interpénétré composite, selon la fonctionnalité des monomères de départ.

Quel que soit le mode de réalisation du procédé de préparation des matériaux composites selon l'invention, on  
10 peut ajouter un ou plusieurs plastifiants ou solvants permanents, qui resteront dans le film composite. Parmi ces constituants, on peut citer le carbonate d'éthylène, le carbonate de propylène, le sulfone, les tétraalkylsulfonamides et les polyéthylène glycols ayant de préférence une masse  
15 molaire inférieure à 1000 g/mole. Parmi lesdits polyéthylène glycols, on peut citer en particulier ceux dont les fonctions hydroxyles terminales ont été alkylées ou estérifiées, tels que par exemple le distéarate de polyéthylène glycol, ou les polyéthylènes mono-, di- ou  
20 triaminés tels que les produits commercialisés par la société Texaco sous la dénomination Jeffamine®.

Les matériaux à conduction ionique selon l'invention peuvent être utilisés avantageusement pour l'élaboration de l'électrolyte d'une batterie, d'une pile à combustible, d'un  
25 supercondensateur ou d'un dispositif électrochrome, ou pour l'élaboration d'une électrode composite. Il a été constaté que, de manière surprenante, l'introduction dans un matériau comprenant un polymère et un composé ionique qui a des propriétés de conduction ionique, d'un renfort fibreux dense  
30 tel qu'un matériau cellulosique ou un chitine ne constituait pas un obstacle à la circulation des anions et des cations. Le renforcement de la tenue mécanique obtenue par ces agents de renforcement particuliers ne se fait pas au détriment des propriétés de conduction ionique. En outre, il a été  
35 constaté que, pour une amélioration de la tenue mécanique du même ordre de grandeur, la teneur en agent de renforcement selon l'invention était nettement inférieure à la teneur

requis pour un agent de renforcement conventionnel tel que les fibres de verre par exemple.

Lorsque le matériau selon l'invention est destiné à être utilisé comme électrolyte pour une batterie lithium-polymère dont l'électrode négative est constituée par du lithium métallique, la matrice polymère est constituée de préférence par un copolymère unidimensionnel amorphe ou par un réseau polyéther tridimensionnel amorphe. Lorsque le matériau selon l'invention est destiné à être utilisé comme électrolyte pour une batterie lithium-ion polymère dont l'électrode négative est constituée par du graphite lithié, la conductivité est assurée par le liquide qui gonfle le polymère. Les matrices polymères utilisées dans ce cas sont de préférence des homo- et copolymères de fluorure de vinylidène, d'acrylonitrile, de méthacrylonitrile, d'acrylate d'alkyle, de méthacrylate d'alkyle ou d'oxyde d'éthylène. Les taux de gonflement massiques vont de 85 à 90%.

Un matériau selon l'invention peut être utilisé comme électrolyte d'une pile à combustible. Les piles à combustible concernées sont les piles à combustible à membrane dites PEMFC (Proton Exchange Membrane Fuel Cell) qui utilisent de l'hydrogène stocké en bouteille ou de l'hydrogène issu d'un reformage de méthanol, et les piles à combustible à méthanol direct dites DMFC (Direct Methanol Fuel Cell) qui utilisent le méthanol dans la solution d'électrolyte. Dans cette application, la matrice polymère est constituée de préférence par un polymère non-solvatant, polaire ou non, portant des groupes ioniques acides. Comme exemples de tels polymères, on peut citer les polymères qui portent des groupes alkylsulfoniques ou des groupes arylsulfoniques (par exemple les polysulfones sulfonées ou les polyétheréthercétone sulfonées), et les polymères qui portent des groupes perfluorosulfoniques (par exemple le Nafion®).

Un matériau à conduction ionique de la présente invention peut être utilisé comme électrolyte d'un supercondensateur. Un supercondensateur est constitué par une cellule électrochimique comprenant deux électrodes séparées par un électrolyte, dans laquelle le matériau constituant



les électrodes présente une très grande aire spécifique (par exemple de 100 à 1500 m<sup>2</sup>/g). En fonctionnement, on obtient des capacités électrochimiques élevées, résultant de la charge de la double couche et de phénomènes d'adsorption ou de réactions rédox superficielles). Les densités de puissance obtenues sont très élevées. Pour cette application particulière, on choisit de préférence un matériau à conduction ionique selon l'invention dans lequel le composé ionique est un sel de lithium, et sel de tétraalkylammonium ou un composé acide.

Un matériau selon l'invention peut en outre être utilisé comme électrolyte dans un vitrage électrochrome. Un vitrage électrochrome est une cellule électrochimique comprenant deux électrodes séparées par un électrolyte. L'une des électrodes est une électrode transparente, l'autre électrode peut être constituée par exemple par un oxyde de tungstène WO<sub>3</sub> déposé sur un film d'oxyde d'étain ITO. Sous l'action d'un courant, la couleur de l'électrode WO<sub>3</sub> est modulée et passe de l'incolore au bleu foncé par insertion de protons. Pour cette application particulière on utilise de préférence un matériau à conduction ionique selon l'invention dans lequel le composé ionique est un acide, par exemple H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.

Les cellules solaires convertissent la lumière en électricité. Une cellule solaire comprend une photoanode et une cathode séparée par un électrolyte, la photoanode portant un verre conducteur. Un matériau à conduction ionique selon l'invention peut également être utilisé comme électrolyte dans une cellule solaire.

La présente invention est décrite plus en détail par les exemples suivants, qui sont donnés à titre d'illustration et auxquels elle n'est pas limitée.

Les produits suivants ont été utilisés dans les exemples :

- des microfibrilles de cellulose obtenues à partir de résidus de pulpe de betteraves issus de l'industrie sucrière. Lesdits résidus contiennent environ 20% à 30% de cellulose sous forme de longues microfibrilles. Pour

- éliminer la partie non cellulosique, ces pulpes ont été traitées deux fois à la soude à 2%, puis blanchies deux fois au chlorite pour supprimer la lignine. La suspension obtenue a été homogénéisée dans un homogénéisateur de type Manton-Gaulin. Elle est alors stable, ne sédimente pas, et ne floccule pas. Une observation en microscopie électronique de transition (MET) montre que les microfibrilles sont soit individualisées avec des diamètres de 2 à 4 nanomètres, soit en faisceau de quelques dizaines d'éléments, avec des longueurs de plusieurs micromètres.
- 10 - des whiskers de cellulose obtenus sous forme d'une suspension aqueuse à partir de tunicier *Microcosmus Fulcatus*, selon le procédé suivant. Après anesthésie au chloroforme, l'animal est vidé et sa tunique est découpée en petits fragments qui sont déprotéinés par des traitements successifs de blanchiment, selon la méthode de Wise et al. [Pap. Trade J., 1946, 122, 35.] La tunicine résultante est ensuite désintégrée dans l'eau, tout d'abord avec un mixeur Waring (à une concentration de 5% en poids) et ensuite avec quinze passages à travers un homogénéiseur de laboratoire Gaulin utilisé à 400 bars (à une concentration de 1% en poids). La suspension aqueuse de tunicine est mélangée avec l'acide sulfurique pour atteindre une concentration finale acide/eau correspondant à une fraction massique de 55%. L'hydrolyse est effectuée à 60°C pendant 20 mn sous forte agitation. On obtient une suspension de whiskers de cellulose qui est traitée par ultrasons, neutralisée, puis lavée par dialyse ;
- 25
- 30 - un poly(oxyde d'éthylène) de masse molaire  $M_w = 5.10^6$  g/mol, désigné ci-après par POE ;
- un polyéthylène glycol de masse molaire 400 mg/mol, désigné ci-après par PEG400 ;
- un polyéthylèneglycol diméthyléther de masse molaire 500 mg/mol, désigné ci-après par PEGDME500 ;
- 35 - un polyéthylène glycol méthylméthacrylate de masse molaire 445 g/mol, désigné ci-après par PEGMM445 ;

- le trifluorométhanesulfonylimidure de lithium, désigné ci-après par LiTFSI.

### Exemple 1

Dans cet exemple, le POE a été utilisé sous forme d'une solution aqueuse à 5% en poids, et les whiskers ont été utilisés sous forme d'une suspension aqueuse à 0,5% en poids.

#### Préparation de films

On a mélangé une solution de POE et une suspension de whiskers, puis on a maintenu la dispersion de PEO-whiskers obtenue sous agitation magnétique à 400 T/min à l'abri de la lumière pendant 24 heures. Ensuite, la dispersion a été dégazée lentement, puis coulée dans un moule en Téflon®. Le moule a ensuite été placé dans une étuve à 40°C pendant 48 heures, afin d'éliminer l'eau. Ensuite, le film a été détaché du moule et séché sous vide à 100°C sous vide pendant 24 h.

Différents essais ont été effectués, en ajustant les volumes de solution de PEO et de suspension de whiskers utilisés de manière à obtenir des films composites contenant différents pourcentages en volume de whiskers, à savoir 0% (à titre comparatif), 1%, 3%, 6%, 8%, 10%.

#### Mesures de tenue mécanique

Les films obtenus ont été soumis à une Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction. Les valeurs obtenues montrent que pour un taux de 8% en volume de whiskers, le réseau de whiskers est formé, car un module  $E'$  de 150 MPa est obtenu sur le plateau caoutchoutique jusqu'à une température de 180°C, alors que le module  $E'$  est de l'ordre de 1 Mpa pour le film à 0% de whiskers. Il apparaît ainsi que l'introduction de whiskers augmente de manière considérable les propriétés mécaniques des films sur une large gamme de températures ( $T > T_g$ ).

Des mesures mécaniques en torsion ont également été réalisées sur les films ayant une teneur en whiskers de 0%, 3% et 8% en volume. Le renfort mécanique est observé jusqu'à la température de fin d'expérience qui était de 140°C, avec

un plateau pour le module  $G'$  à  $5.10^7$  Pa pour les deux films contenant des whiskers, alors que le module  $G'$  chute fortement à la température de fusion du POE pour l'échantillon pur à 0% de whiskers. Ces résultats sont représentés sur la figure 1. Sur cette figure, le module  $G'$  est indiqué en ordonnée, et la température en degrés K est indiquée en abscisse.

#### Mesures de conductivité

Des mesures de conductivité ont été réalisées sur deux films à x% de whiskers ( $x = 0$  ou 8). Un film à conduction ionique est préparé en faisant gonfler chaque film de POE-whiskers par une faible quantité de solution très concentrée de LiTFSI dans l'acétonitrile. Lorsque le film a absorbé toute la solution, on évapore le solvant, et la quantité de sel introduite est déterminée par pesée. (Dans un autre mode de réalisation, le sel pourrait être incorporé par immersion du film dans une solution concentrée en sel, la concentration en sel dans le film étant dans ce cas directement liée au temps de séjour dans la solution. Les solvants utilisés pour cette manipulation sont l'acétonitrile ou le diméthylcarbonate.)

Chacun des deux films ainsi préparés a été utilisé comme électrolyte dans une cellule électrochimique constituée par deux électrodes en acier inoxydable placées de part en d'autre du film. Pour le film PEO/8% whiskers/LiTFSI, une conductivité de  $3.10^{-4}$  S/cm a été obtenue à  $80^{\circ}\text{C}$  pour une concentration en sel correspondant à un rapport O/Li=30. Pour cette même concentration en sel et à la même température, le film PEO/0% whiskers/LiTFSI a montré une conductivité de  $3.5.10^{-4}$  S/cm, c'est-à-dire identique, aux incertitudes de mesure près. A  $96^{\circ}\text{C}$  le film PEO/8% whiskers/LiTFSI (O/Li=17), a une conductivité de  $10^{-3}$  S/cm.

#### **Exemple 2**

Dans cet exemple, le POE a été utilisé sous forme d'une solution à 5% en poids dans l'acétonitrile, et les whiskers ont été utilisés sous forme d'une suspension aqueuse à 0,5% en poids.

### Préparation de films

On a mélangé une solution de POE et une suspension de whiskers, puis on a maintenu la dispersion de PEO-whiskers obtenue sous agitation magnétique à 400 T/min à l'abri de la lumière pendant 24 heures. Aucune floculation des whiskers n'a été observée. Ensuite, la dispersion a été dégazée lentement, puis coulée sur un moule en Téflon®. Le moule a ensuite été placé dans une étuve à 40°C pendant 48 heures afin d'éliminer l'eau et l'acétonitrile. Ensuite, le film a été détaché du moule et séché sous vide à 100°C sous vide pendant 24 h.

Différents essais ont été effectués, en ajustant les volumes de solution de PEO et de suspension de whiskers utilisés de manière à obtenir des films composites contenant différents pourcentages en volume de whiskers, à savoir 0% (à titre comparatif), 1%, 3%, 6%, 8% et 10%.

### Mesures de tenue mécanique

Les films obtenus ont été soumis à une Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction. Les valeurs obtenues montrent que pour un taux de 8% en volume de whiskers, le réseau de whiskers est formé, car un module  $E'$  de 150 MPa est obtenu sur le plateau caoutchoutique jusqu'à une température de mesure de 180°C.

### **Exemple 3**

Cet exemple illustre la préparation d'un film POE-whiskers sans solvants.

Une suspension de whiskers a été lyophilisée pour éliminer l'eau et l'on a obtenu des whiskers sous forme de poudre. Ces whiskers ont ensuite été mélangés au POE à l'état fondu, c'est-à-dire à une température de 80°C environ. La solution de whiskers dans POE liquide à 80°C a été coulée dans un moule. Après retour à la température ambiante, on a obtenu un film mince.

Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction, montrent que pour un taux de 10% en volume de whiskers, le réseau de

whiskers est formé, car un module  $E'$  de 50 MPa est obtenu sur le plateau caoutchoutique.

#### Exemple 4

On a mélangé une solution aqueuse à 5% de POE et une  
5 suspension de whiskers à 0,1%. Ensuite, on a homogénéisé le mélange obtenu et on l'a lyophilisé jusqu'à élimination complète de l'eau. Différents essais ont été effectués, en ajustant les volumes de solution de PEO et de suspension de whiskers utilisés de manière à obtenir des films composites  
10 contenant différents pourcentages en volume de whiskers, à savoir 0% (à titre comparatif), 3%, 8%, 10%.

Le lyophilisat obtenu a été pressé à 90°C, sous une pression de 15 psi pendant 5 minutes pour former un film. Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique  
15 Mécanique en traction, donnent pour un taux de 8% en volume de whiskers, un module  $E'$  de 100 MPa.

L'avantage de cette technique est que l'eau est éliminée à basse température. On peut ainsi travailler avec des dispersion plus diluées, ce qui favorise l'homogénéité  
20 de la distribution du renfort cellulosique dans la matrice polymère.

#### Exemple 5

Cet exemple illustre la préparation d'un matériau par imprégnation d'un réseau de matière cellulosique obtenu par  
25 évaporation.

Une suspension aqueuse de whiskers a été évaporée sous vide pendant 24 heures à 50°C, puis à 100°C. On a ainsi obtenu un film de whiskers de 10 microns d'épaisseur.

Des films de POE de 50 microns ont également été  
30 obtenus par évaporation d'une solution de POE dans l'acétonitrile.

La stratification des films de renfort et de matrice POE a été réalisée par un empilement des films selon la séquence (matrice/renfort)<sub>n</sub> / matrice. L'indice n indique le  
35 nombre de films composites empilés. L'assemblage a été réalisé par pressage de l'empilement à 110°C sous une pression de 15 Psi pendant 5 min, puis maintien à une

température de 110°C durant 20 min à la pression atmosphérique.

L'Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction montre un plateau pour le module  $E'$  stable au-delà la température de fusion du POE. Ainsi, pour un film avec  $n = 2$  où le taux de renfort est de 6%, le module de conservation  $E'$  est de 600 MPa à 80°C.

### Exemple 6

Cet exemple illustre la préparation d'un matériau à conduction ionique.

Des films de whiskers de 10 microns d'épaisseur ont été préparés par évaporation d'une suspension aqueuse de whiskers à 50°C, puis chauffage à 100°C sous vide pendant 24 h.

Des films de POE/LiTFSI de 50 microns d'épaisseur ont été obtenus par évaporation d'une solution de POE + LiTFSI dans l'acétonitrile en boîte à gants.

La stratification des films de renfort et de matrice POE/LiTFSI a été réalisée par un empilement des différents films selon la séquence (matrice/renfort)<sub>n</sub> / matrice. L'assemblage a été réalisé par pressage des films à 110°C sous une pression de 15 psi pendant 5 min, puis maintien à une température de 110°C durant 20 min à la pression atmosphérique.

Le module  $E'$  obtenu sur le plateau caoutchoutique est de 10 MPa pour une concentration en sel O/Li=8 avec un taux de 0,6% de whiskers et de 80 MPa avec un taux de 4% de whiskers.

### Exemple 7

Le mode opératoire de l'exemple 6 a été reproduit, mais en ajoutant une petite quantité de PEGDME500 à la suspension aqueuse de whiskers avant la formation du film de whiskers.

Le module de conservation à 80 °C d'un film (matrice/renfort)<sub>2</sub>/matrice plastifié par du PEGDME500 est de l'ordre de 80 MPa pour un taux de renfort de 4%.

**Exemple 8**

Des films de whiskers de 10 microns d'épaisseur ont été préparés par évaporation à 50°C d'une suspension aqueuse de whiskers contenant PEGDME500, puis chauffage à 100°C sous vide pendant 24 h.

Une solution dégazée de POE + LiTFSI dans l'acétonitrile a été coulée sur un film de whiskers contenant entre 10% et 20% de PEGDME500 (par rapport au POE). L'acétonitrile a été évaporé en boîte à gant sous argon. Le film composite a ensuite été séché à 60°C sous vide pendant 12 heures.

Le film composite obtenu contient 24% de renfort et 10% de PEGDME500 pour une concentration en sel de O/Li=15, et présente une conductivité de  $4.10^{-4}$  S/cm à 80°C.

**Exemple 9**

Une dispersion aqueuse de POE / tétraglyme /Whiskers a été préparée par mélange d'une solution aqueuse à 1,5% de POE + tétraglyme et d'une suspension aqueuse de whiskers à 0,5%.

Différentes proportions de ces deux solutions ont été mélangées afin d'obtenir un film composite contenant divers pourcentages de whiskers, à savoir 1%, 3%, 6%, 10%. Après dispersion, la solution a été dégazée, puis coulée lentement sur un moule en Téflon®, qui a ensuite été mis dans une étuve à 40°C pendant 48 h, afin d'éliminer l'eau. Le séchage complet du film a été obtenu à 100°C sous vide pendant 24h.

Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en torsion, donne pour un taux de 6% en volume de whiskers et 30% de tétraglyme un module  $G'$  de 15 MPa, constant sur le plateau caoutchoutique jusqu'à une température de mesure de 180°C.

**Exemple 10**

Le mode opératoire de l'exemple 9 a été mis en œuvre en remplaçant le tétraglyme par le PEGDME500.

Un module  $E'$  de 27 MPa a été obtenu pour un film composite POE+(10% PEGDME500)+8%Whiskers.



**Exemple 11**

On a préparé une suspension aqueuse de whiskers et on y a dissous le PEGMM445 par agitation magnétique durant 4 h. On a ensuite ajouté le peroxyde d'acétylacétone qui agit en tant que catalyseur de réticulation thermique.

La dispersion ainsi obtenue a ensuite été dégazée, puis coulée sur un moule en aluminium. Le moule a été placé dans une étuve à 40°C pendant 48 h pour évaporer l'eau, ensuite la polymérisation a été effectuée à 90°C pendant 24 h.

10 A 80°C, les modules de conservation des films de PEGMM445 obtenus renforcés par 6% de whiskers, sont de l'ordre de 100 MPa sur le plateau caoutchoutique. Un film avec 6% en poids de whiskers et un rapport O/Li = 12 présente une conductivité de  $4 \cdot 10^{-4}$  et  $10^{-4}$  S.cm<sup>-1</sup> respectivement  
15 à 100°C et 84°C.

**Exemple 12**

Des films constitués par des réseaux interpénétrés à base de POE et de PEGMM445 renforcés par des whiskers sont préparés comme suit.

20 Le PEGMM445 est mélangé au POE en poudre, le mélange est alors solubilisé dans une dispersion aqueuse de whiskers par agitation magnétique pendant 24 h. L'IRGACURE® utilisé comme photo-amorceur est ensuite ajouté. Après dégazage, la dispersion est coulée sur un moule en Téflon®. L'évaporation  
25 de l'eau est effectuée en plaçant le moule dans une étuve à 40°C pendant 48 h. La polymérisation est effectuée par exposition aux rayons UV durant 25 minutes à température ambiante. Le film obtenu est ensuite traité à 80°C pendant 4 h, puis à 100°C sous vide pendant 24 h.

30 Un film POE-PEGMM445 (2/3,1/3) avec 10% en poids de whiskers par rapport au POE ainsi obtenu présente une conductivité de  $5,4 \cdot 10^{-4}$  S.cm<sup>-1</sup> et de  $4 \cdot 10^{-4}$  S.cm<sup>-1</sup> respectivement à 102°C et 97°C, pour un rapport en sel O/Li = 8.

35 Pour 33% de PEGMM445 et 10% de whiskers (par rapport à la masse du POE), le module de conservation est de l'ordre de 100 MPa à 80°C.

**Exemple 13**

Un polycondensat linéaire LPC400 a été préparé selon un mode opératoire décrit par F. Alloin, et al., [J. of Electrochem. Soc. 141,7, 1915 (1994)] par une polycondensation de type Williamson entre le PEG400 et le 3-chloro-2-chlorométhyl propène. Une dispersion aqueuse de LPC400 - Whiskers a été préparée par mélange d'une solution aqueuse à 0,17g/ml de LPC400 et d'une dispersion aqueuse de whiskers à 0,5%. Différentes proportions de ces deux solutions sont  
5 mélangées afin d'obtenir un film composite contenant divers pourcentages de whiskers, à savoir 0% (à titre comparatif), 1%, 3%, 6%. Un agent de réticulation sous UV, l'IRGACURE est ajouté à 2% par rapport au nombre de mole de doubles liaisons du polycondensat. Après 12 heures sous agitation  
10 magnétique à 400 T/min à l'abri de la lumière, la dispersion est dégazée lentement, puis coulée sur un moule en aluminium, qui est ensuite placé dans une étuve à 40°C pendant 24 h, afin d'éliminer l'eau. Le film est alors réticulé par exposition pendant 10 minutes aux UV sous argon. Le séchage  
15 complet des film est obtenu par chauffage à 100°C sous vide pendant 24 heures.

Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction, montrent que sans whiskers le module, sur le plateau caoutchoutique est  
25 de 0,5 MPa alors que pour un taux de 1% en volume de whiskers, un module E' de 2 MPa est obtenu sur le plateau caoutchoutique, ce module passant à 20 MPa et 100 MPa pour respectivement 3% et 6% de whiskers.

**Exemple 14**

30 Une dispersion aqueuse de POE - microfibrilles est préparée par mélange d'une solution aqueuse à 1,5% de POE et d'une dispersion aqueuse de microfibrilles à 0,8%. Différentes proportions de la solution et de la dispersion sont mélangées afin d'obtenir un film composite contenant divers  
35 pourcentages de microfibrilles, à savoir 6%, 8%, 10%, 12%. Après 24 h sous agitation magnétique à 400 T/min à l'abri de la lumière, la dispersion est dégazée lentement, puis coulée sur un moule en Téflon, qui est ensuite placé dans une étuve

à 40°C pendant 48 h, afin d'éliminer l'eau. Le séchage complet des films est ensuite obtenu à 100°C sous vide pendant 24h.

Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction, montre que pour un taux de 8% (en volume) de microfibrilles, un module  $E'$  de 120 MPa est obtenu sur le plateau caoutchoutique jusqu'à une température de mesure de 180°C.

#### Exemple 15

Une dispersion aqueuse de POE-LiTFSI-microfibrilles a été préparée par mélange d'une solution aqueuse à 1,5% de POE + LiTFSI telle que la concentration du sel soit égale à  $O/Li=20$  ( $O/Li$ =rapport entre le nombre de mole d'unité oxyéthylène et le nombre de mole de sel) et d'une dispersion aqueuse de microfibrilles à 0,8%. Différentes proportions de la solution et de la dispersion ont été mélangées afin de préparer des films composites contenant divers pourcentages de microfibrilles, à savoir 6% et 10%. Après 24 h sous agitation magnétique à 400 T/min à l'abri de la lumière, la dispersion a été dégazée lentement, puis coulée dans un moule en Téflon, qui a ensuite été placé dans une étuve à 40°C pendant 48 h, afin d'éliminer le maximum d'eau. Le séchage complet des films a ensuite été obtenu à 100°C sous vide pendant 48 h.

Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction, montrent que pour un taux de 10% (en volume) de microfibrilles, un module  $E'$  de 100 MPa est obtenu sur le plateau caoutchoutique jusqu'à la température de mesure de 180°C.

#### Exemple 16

On a préparé des films de microfibrilles d'une épaisseur de 10  $\mu m$  par lyophilisation d'une dispersion aqueuse de microfibrilles à 0,8%.

On a également préparés des films de POE de 50 microns par évaporation d'une solution de POE dans l'acétonitrile.

La stratification des films de renfort et de matrice POE a été réalisée par un empilement des films selon la

séquence (matrice/renfort)<sub>n</sub> / matrice. L'indice n indique le nombre de films composites empilés. L'assemblage a été réalisé par pressage de l'empilement à 110°C sous une pression de 15 Psi pendant 5 min, puis maintien à une température de 5 110°C durant 20 min à la pression atmosphérique.

Les mesures par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction, montre des plateaux pour le module E' stables au-delà la température de fusion du POE. Ainsi, pour un film avec n = 1 où le taux de renfort est de 10% en 10 volume, le module de conservation E' est de 250 MPa à 100°C.

### Exemple 17

On a préparé une dispersion aqueuse d'un copolymère poly(méthacrylonitrile-co-hydroxyéthylméthacrylate) par mélange d'un latex à 95% en mole de méthacrylate de ce 15 copolymère et d'une dispersion aqueuse de whiskers à 0,5%. Différentes proportions de ces deux constituants ont été mélangées afin d'obtenir des films composites contenant divers pourcentages de whiskers, à savoir 3%, 6%, 8%. Après 24 h sous agitation magnétique à 400 T/min à l'abri de la 20 lumière, la dispersion est dégazée lentement, puis coulée sur un moule en Téflon. Le moule est ensuite traité dans une étuve à humidité contrôlée à 90°C pendant 5 jours, afin d'éliminer l'eau. Le séchage complet du film est obtenu par chauffage à 100°C sous vide pendant 24h.

25 Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction, montre que pour un taux de 8% en volume de whiskers, le réseau de whiskers est formé, car un module E' de 100 MPa est obtenu, qui est stable au minimum jusqu'à 400K.

30 Les films composites ont été gonflés par un mélange d'électrolyte liquide carbonate d'éthyle/carbonate de propyle (1/1 en volume) contenant 1 mole/l de LiPF<sub>6</sub>. Après absorption, le film comporte 80% d'électrolyte pour 20% de copolymère. Les mesures de conductivité montrent que l'on 35 atteint la valeur de 1 mS/cm à 20°C. Les mesures mécaniques, obtenues par Analyse Dynamique Mécanique aux petites déformations en traction, donnent un module E' de 10 MPa à 100°C.

## Revendications

1. Matériau à conduction ionique comprenant une  
~~matrice polymère, au moins une espèce ionique et au moins un~~  
agent de renforcement, caractérisé en ce que :

- la matrice polymère est un polymère solvatant présentant  
5 éventuellement un caractère polaire, un polymère non  
solvatant portant des groupements ioniques acides, ou un  
mélange d'un polymère solvatant ou non et d'un liquide  
polaire aprotique ;
- l'espèce ionique est soit un composé ionique choisi  
10 parmi les sels et les acides, ledit composé étant en  
solution dans la matrice polymère, soit un groupement  
ionique anionique ou cationique fixé par liaison  
covalente sur le polymère, soit une association des  
deux ;
- 15 - l'agent de renforcement est un matériau cellulosique ou  
une chitine.

2. Matériau à conduction ionique selon la revendica-  
tion 1, caractérisé en ce que le matériau cellulosique est  
constitué par des monocristaux de cellulose ou par des  
20 microfibrilles de cellulose.

3. Matériau à conduction ionique selon la revendica-  
tion 1, caractérisé en ce que la teneur en agent de  
renforcement est comprise entre 0,5% et 70% en poids.

4. Matériau à conduction ionique selon la revendica-  
25 tion 3, caractérisé en ce que la teneur en agent de  
renforcement est comprise entre 1% et 10% en poids.

5. Matériau à conduction ionique selon la revendica-  
tion 1, caractérisé en ce que la matrice polymère est  
constituée par un polymère solvatant réticulé ou non  
30 réticulé.

6. Matériau à conduction ionique selon la revendica-  
tion 5, caractérisé en ce que le polymère solvatant porte  
des groupes ioniques greffés.

7. Matériau à conduction ionique selon la revendica-  
35 tion 1, caractérisé en ce que la matrice polymère est  
constituée par un polymère non-solvatant portant des groupes  
~~ioniques acides.~~

8. Matériau à conduction ionique selon la revendication 7, caractérisé en ce que le polymère non solvatant porte des groupes alkylsulfoniques ou des groupes arylsulfoniques ou des groupes perfluorosulfoniques ou des groupes perfluorocarboxyliques.

9. Matériau à conduction ionique selon la revendication 1, caractérisé en ce que la matrice polymère est constituée par un mélange de polymère, solvatant ou non, et d'au moins un liquide polaire aprotique.

10. Matériau à conduction ionique selon la revendication 9, caractérisé en ce que le liquide polaire aprotique est choisi parmi les éthers linéaires et les éthers cycliques, les acétals linéaires et les acétals cycliques, les carbonates linéaires et les carbonates cycliques, les esters, les nitriles, les dérivés nitrés, les amides, les sulfones, les sulfolanes, les alkylsulfamides et les hydrocarbures partiellement halogénés.

11. Matériau à conduction ionique selon la revendication 9, caractérisé en ce que le polymère est un polymère non solvatant choisi parmi les polymères qui possèdent des groupes polaires et qui comprennent des unités contenant au moins un hétéroatome choisi parmi le soufre, l'azote, l'oxygène, le phosphore, le bore, le chlore et le fluor.

12. Matériau à conduction ionique selon la revendication 1, caractérisé en ce que le composé ionique est choisi parmi les acides forts et parmi les sels de métaux alcalins, de métaux alcalino-terreux, de métaux de transition, de terres rares, de cations organiques et de cations organométalliques desdits acides.

13. Matériau à conduction ionique selon la revendication 12, caractérisé en ce que le composé ionique est choisi parmi l'acide perchlorique, l'acide phosphorique, les acides perfluorosulfoniques, l'acide trifluorosulfonylimidure, l'acide tris(perfluorosulfonyl)méthane), les acides perfluorocarboxyliques, les acides arylsulfoniques, les perfluorosulfonimides et les arylsulfonimides, et parmi les sels desdits acides.

14. Matériau à conduction ionique selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'il contient en outre un matériau conducteur électronique et un matériau d'insertion.

15. Matériau à conduction ionique selon la revendication 14, caractérisé en ce que le matériau conducteur électronique est choisi parmi :

- le carbone, sous forme de tissu ou de poudre,
- les polymères conducteurs électroniques intrinsèques,
- les mélanges d'un polymère conducteur électronique intrinsèque et de noir d'acétylène,
- les polymères à conduction mixte, c'est-à-dire ionique et électronique utilisés seuls ou avec du carbone.

16. Matériau à conduction ionique selon la revendication 14, caractérisé en ce que le matériau d'insertion est un oxyde d'un métal choisi parmi le cobalt, le nickel, le manganèse, le vanadium et le titane, ou un phosphate de fer ou un composé graphitique.

17. Electrode pour batterie constituée par un matériau composite, caractérisée en ce que le matériau composite est un matériau selon l'une des revendications 14 à 16.

18. Matériau à conduction ionique selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'il contient en outre un matériau conducteur électronique et une matière active agissant en tant que catalyseur.

19. Matériau à conduction ionique selon la revendication 18, caractérisé en ce que le matériau conducteur électronique est choisi parmi :

- le carbone, sous forme de tissu ou de poudre,
- les polymères conducteurs électroniques intrinsèques,
- les mélanges d'un polymère conducteur électronique intrinsèque et de noir d'acétylène,
- les polymères à conduction mixte, c'est-à-dire ionique et électronique utilisés seuls ou avec du carbone.

20. Matériau à conduction ionique selon la revendication 18, caractérisée en ce que la matière active est le platine ou un alliage de platine.

21. Electrode pour pile à combustible, constituée par un matériau composite, caractérisée en ce que le matériau

composite est un matériau selon l'une des revendications 18 à 20.

22. Electrolyte pour une batterie lithium-polymère dont l'électrode négative est constituée par du lithium  
5 métallique, caractérisé en ce qu'il est constitué par un matériau selon la revendication 1.

23. Electrolyte pour une batterie lithium-polymère selon la revendication 22, caractérisé en ce que la matrice polymère du matériau à conduction ionique est constituée par  
10 un copolymère unidimensionnel amorphe ou par un réseau polyéther tridimensionnel amorphe.

24. Electrolyte pour une batterie lithium-polymère dont l'électrode négative est constituée par du graphite lithié, caractérisé en ce qu'il est constitué par un  
15 matériau selon la revendication 1.

25. Electrolyte pour une batterie lithium-polymère selon la revendication 24, caractérisé en ce que la matrice polymère du matériau à conduction ionique est un homo- ou un copolymère de fluorure de vinylidène, d'acrylonitrile, de  
20 méthacrylonitrile, d'acrylate d'alkyle, de méthacrylate d'alkyle ou d'oxyde d'éthylène.

26. Electrolyte d'une pile à combustible à membrane, caractérisé en ce qu'il est constitué par un matériau à conduction ionique selon la revendication 1.

25 27. Electrolyte d'une pile à combustible selon la revendication 26, caractérisé en ce que la matrice polymère est constituée par un polymère non-solvatant, polaire ou non, portant des groupes ioniques acides.

28. Electrolyte d'une pile à combustible selon la  
30 revendication 26, caractérisé en ce que le polymère porte des groupes alkylsulfoniques ou des groupes arylsulfoniques ou des groupes perfluorosulfoniques.

29. Cellule solaire comprenant une photoanode et une cathode séparée par un électrolyte, la photoanode portant un  
35 verre conducteur, caractérisée en ce que l'électrolyte est un matériau à conduction ionique selon la revendication 1.

30. Supercondensateur, constitué par une cellule électrochimique comprenant deux électrodes séparées par un



électrolyte, caractérisé en ce que l'électrolyte est un matériau à conduction ionique selon la revendication 1, dans lequel le composé ionique est un sel de lithium ou de tétraalkylammonium, ou un acide.

- 5        31. Vitrage électrochrome comprenant deux électrodes séparées par un électrolyte, caractérisé en ce que l'électrolyte est un matériau à conduction ionique selon la revendication 1, dans lequel le composé ionique est un acide.

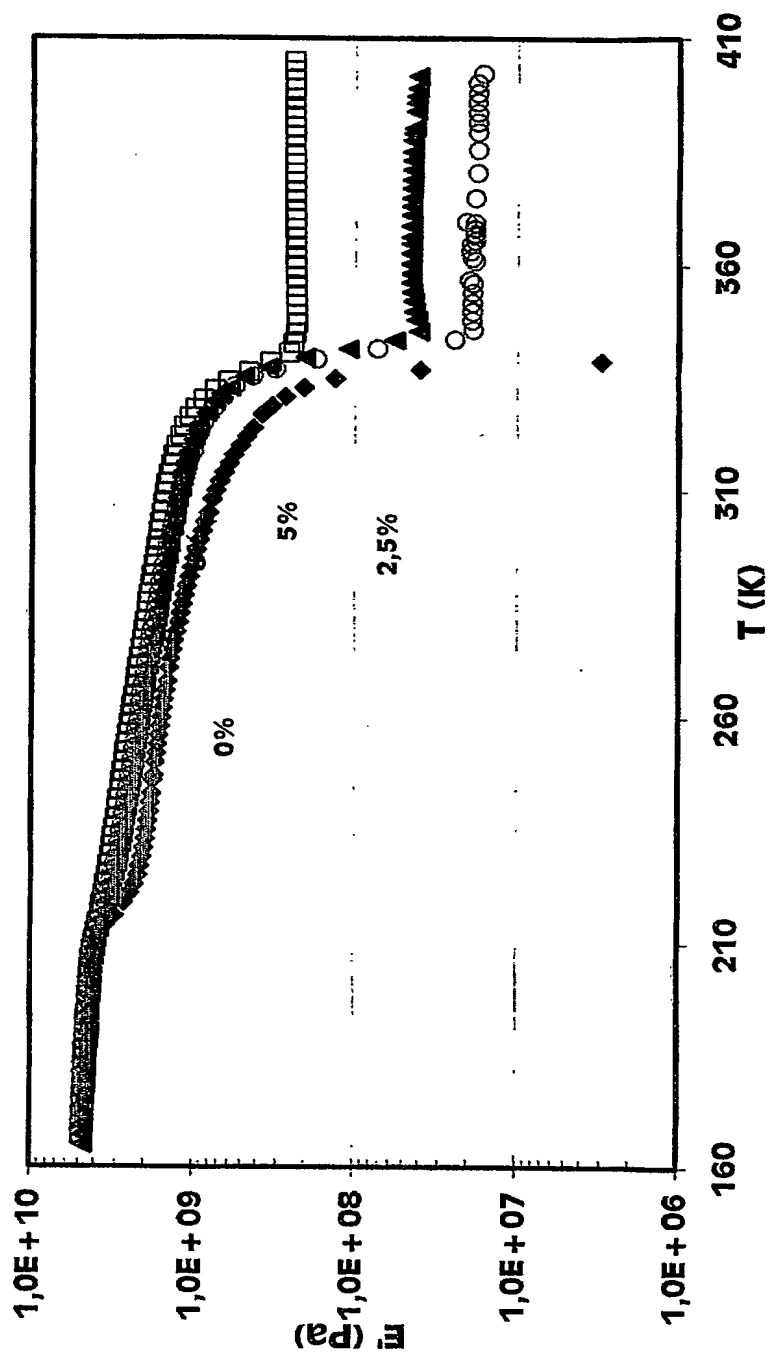


Fig. 1



**BREVET D'INVENTION**  
**CERTIFICAT D'UTILITÉ**  
Code de la propriété Intellectuelle - Livre VI

  
N° 11 235\*02

DÉPARTEMENT DES BREVETS


26 bis, rue de Saint Pétersbourg  
75800 Paris Cedex 08

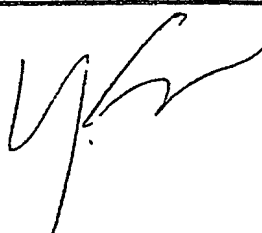
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1. / 2. .  
(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

Get-imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

08 113 W / 260899

Vos références pour ce dossier (facultatif)		B0441FR	
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL		0202746	
<b>TITRE DE L'INVENTION</b> (200 caractères ou espaces maximum) Matériau à conduction ionique renforcé, son utilisation dans les électrodes et les électrolytes.			
<b>LE(S) DEMANDEUR(S) :</b> Institut National Polytechnique de Grenoble 46, avenue Félix Viallet 38031 GRENOBLE			
<b>DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) :</b> (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).			
Nom		CAVILLE	
Prénoms		Jean-Yves	
Adresse	Rue	2, quai Gillet	
	Code postal et ville	69004	LYON
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		DUFRESNE	
Prénoms		Alain	
Adresse	Rue	3, allée des Glycines	
	Code postal et ville	38610	GIERES
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		PAILLET	
Prénoms		Michel	
Adresse	Rue	20, place Géant	
	Code postal et ville	38100	GRENOBLE
Société d'appartenance (facultatif)			
<b>DATE ET SIGNATURE(S) DU (DES) DEMANDEUR(S) OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire) Le 21/06/2002 Yvette SUEUR (CPI 92-1232)			

Vos références pour ce dossier (facultatif)		B0441FR	
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL		02 07746	
TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum) Matériau à conduction ionique renforcé, son utilisation dans les électrodes et les électrolytes.			
LE(S) DEMANDEUR(S) : Institut National Polytechnique de Grenoble 46, avenue Félix Viallet 38031 GRENOBLE			
DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) : (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).			
Nom		MY AHMED SAID	
Prénoms		Azizi Samir	
Adresse	Rue	Appt. 3, n° 003 1, allée de la Faculté de Pharmacie	
	Code postal et ville	38240	MEYLAN
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		ALLOIN	
Prénoms		Fannie	
Adresse	Rue	Chemin de la Millaudière	
	Code postal et ville	38220	VIZILLE
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		SANCHEZ	
Prénoms		Jean-Yves	
Adresse	Rue	Le Chaboud 781, chemin de Chartreuse	
	Code postal et ville	38330	SAINT ISMIER
Société d'appartenance (facultatif)			
DATE ET SIGNATURE(S) DU (DES) DEMANDEUR(S) OU DU MANDATAIRE (Nom et qualité du signataire) Le 21/06/2002 Yvette SUEUR (CPI 92-1232)			

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☒ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☒ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**